

BAB VI

KESIMPULAN DAN SARAN

VI.1. KESIMPULAN

Dari penelitian ini dapat disimpulkan :

1. Tingkat tenaga vibrasi-rotasi molekul diatomik diperoleh dari penjabaran persamaan Schrödinger koordinat bola menggunakan potensial Hooke dan potensial Morse. Dengan potensial Hooke didapat hasil antara tenaga vibrasi dan rotasi tidak ada *coupling* dan dengan potensial Morse didapat adanya *coupling*.
2. Nilai B_e molekul HCl pada state elektronik $X^1\Sigma^+$, secara eksperimental $B_e=10,5909\text{ cm}^{-1}$ dan secara teoretis diperoleh $B_e = 10,5909\text{ cm}^{-1}$, sedangkan nilai r_n didapat hasil yang sesuai antara teoretis dan eksperimen. Nilai tenaga pusat spektrum molekul HBr pada state elektronik $X^1\Sigma^+$, secara eksperimental $2559,26\text{ cm}^{-1}$ dan secara teoretis $2559,25\text{ cm}^{-1}$. Sedangkan untuk tenaga tiap-tiap garis pada setiap bilangan kuantum ℓ terdapat adanya kesesuaian antara hasil teoretis dan eksperimental.

VI.2. SARAN

Untuk menindaklanjuti penelitian ini hendaknya dilakukan penelitian sebagai berikut:

1. Diperluas bukan hanya kasus molekul diatomik tetapi molekul poliatomik
2. Diperhitungkan kontribusi *state* elektronik
3. Dilakukan dengan fungsi-fungsi potensial yang lain.